BEST AVAILABLE COPY

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-336386

(43)公開日 平成8年(1996)12月24日

(51) Int.Cl. ⁸	識別記号	庁内整理番号	FΙ			技術表示箇所
C12N 9/06			C 1 2 N	9/06	В	
C 1 2 Q 1/26		7823-4B	C 1 2 Q	1/26		
1/54		7823-4B		1/54		
// (C12N 9/06						
C 1 2 R 1:80)						
		審査請求	未請求 請求	項の数12 OI	. (全 14 頁	() 最終頁に続く
(21)出願番号	特願平8-86427		(71) 出願人	000141897		
			j	株式会社京	那第一科学	
(22)出顧日	平成8年(1996)4月	19日		京都府京都市	市南区東九条	西明田町57番地
			(72)発明者	が 加藤 もり もうしゅう かいしゅう いっぱ かいしゅう いっぱ かいしゅう いっぱ いっぱ いっぱ いっぱ いっぱ いっぱ いっぱ いっぱ いっぱ いいしゅう いっぱ いいしゅう いっぱ いいしゅう いいしゅう いっぱ いいしゅう いいしゅう いいしゅう いいしゅう いっぱ いいしゅう いっぱ いいしゅう いっぱ いいしゅう いいしゅう いいしゅう いいしゅう いいしゅう いいしゅう いいしゅう いいしゅう いいしゃ いいしゃ いいしゃ いいしゃ いいしゃ いいしゃ いいしゃ いいし		
(31)優先権主張番号	特顧平7-85261			京都府亀岡市	市西つつじヶ	丘美山台2丁目3
(32)優先日	平7 (1995) 4 月11日	∃		番18号		
(33)優先権主張国	日本(JP)		(72)発明者	下 医井 康能		
			进賀県大津市本宮2丁目40-8		40 – 8	
			(72)発明者	育 谷 ▲吉▼村	射	
					节北区上賀茂	菖蒲園町56,60番
				合地一1		
			(74)代理人	、 弁理士 青山	山葆(外	2名)
						最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 フルクトシルアミノ酸オキシダーゼおよびその製造方法

(57)【要約】

【課題】 新たな臨床分析および食品分析法を開発する。

【解決手段】 フルクトシルアミノ酸オキシダーゼ産生能を有するペニシリウム属(Penicillium)の菌をフルクトシルリジン及び/又はフルクトシルN°-Zーリジン含有培地で培養することにより産生されるフルクトシルアミノ酸オキシダーゼ、ペニシリウム属の菌を培養し、培養物から酵素を分離することからなる該酵素の製造方法、該FAODを用いるアマドリ化合物の分析法、該分析法のための試薬およびキット。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 フルクトシルアミノ酸オキシダーゼ産生 能を有するペニシリウム属 (Penicillium) の菌をフル クトシルリジン含有培地で培養することにより産生され るフルクトシルアミノ酸オキシダーゼ。

【請求項2】 フルクトシルリジン含有培地が、グルコ ースと、リジン及び/又はN゜-2-リジンを温度10 0~150℃において3~60分間オートクレーブ処理 することにより得られる、フルクトシルリジンを含有す るものである請求項1記載のフルクトシルアミノ酸オキ 10 シダーゼ。

【請求項3】 フルクトシルバリン及び/又はフルクト シルリジンに対する活性を有する請求項1記載のフルク トシルアミノ酸オキシダーゼ。

【請求項4】 ペニシリウム属の菌が、ペニシリウム・ ヤンシネルムS-3413(Penicillium janthinellum S-341 3) (FERM BP-5475)、ペニシリウム・ヤンシネルム(IFO N 0.4651,6581,7905) (Penicillium janthinellum), ~= シリウム・オキサリクム(IFO NO. 5748)(Penicillium ox <u>alicum</u>)、ペニシリウム・ヤバニクム(IFO NO. 7994)(<u>Pen</u> icillium javanicum)、ペニシリウム・クリソゲヌム(IF O NO. 4897) (Penicillium chrysogenum)、ペニシリウム ・シアネウム(IFO NO.5337) (Penicillium cyaneum)から なる群から選択されるものである請求項1記載のフルク トシルアミノ酸オキシダーゼ。

【請求項5】 下記の理化学的特性を有するものである 請求項1~4のいずれかに記載のフルクトシルアミノ酸 オキシダーゼ:

- 1) 酸素の存在下でアマドリ化合物を酸化し、αーケト アルデヒド、アミン誘導体および過酸化水素を生成する 反応を触媒し:
- 2)安定pHは4.0~11.0、至適pHは7.5であ り:
- 3) 安定温度は15~50℃、至適温度は25℃であ **り**:
- 4) スーパーデックス200pgを用いたゲルろ過法で 測定した場合、分子量は約38,700 (38.7kD a) である。

【請求項6】 ペニシリウム・ヤンシネルムS-3413(Pen icillium janthinellum S-3413) (FERM BP-5475).

【請求項7】 遊離又は保護基を有するアミノ酸の糖化 物及び/又はタンパクの糖化物を含有する培地で、ペニ シリウム属の菌を培養することによって該菌類にフルク トシルアミノ酸オキシダーゼを産生させることを特徴と する、フルクトシルアミノ酸オキシダーゼの製造方法。

【請求項8】 ペニシリウム属に属し、フルクトシルア ミノ酸オキシダーゼを産生することができる菌株をフル クトシルリジン及び/又はフルクトシルN゜-Z-リジ ン含有培地に培養し、培養物からフルクトシルアミノ酸 オキシダーゼを回収することを特徴とする請求項7記載 50

の方法。

【請求項9】 アマドリ化合物を含有する試料と、請求 項1記載のフルクトシルアミノ酸オキシダーゼを接触さ せ、酸素の消費量または過酸化水素の発生量を測定する ことを特徴とする、試料中のアマドリ化合物の分析法。

【請求項10】 試料が生体成分であり、アマドリ化合 物の分析が、該生体成分中の糖化タンパクの量及び/又 は糖化率の測定、あるいはフルクトシルアミンの定量に よりなされることを特徴とする請求項9記載の方法。

【請求項11】 請求項1記載のフルクトシルアミノ酸 オキシダーゼを含有するアマドリ化合物の分析試薬又は キット。

【請求項12】 生体成分中の糖化タンパクの量及び/ 又は糖化率の測定、あるいはフルクトシルアミンの定量 のために用いられることを特徴とする請求項11記載の 分析試薬又はキット。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規なフルクトシルア ミノ酸オキシダーゼに関し、さらに詳しくはペニシリウ ム属(Penicillium)の菌由来のフルクトシルアミノ酸オ キシダーゼ、該酵素の製造方法、該酵素を用いたアマド リ化合物の分析法、および該酵素を含有する試薬及びキ ットに関する。

[0002]

30

【従来技術】アマドリ化合物は、タンパク質、ペプチド およびアミノ酸のようなアミノ基を有する物質と、アル ドースのような還元性の糖が共存する場合、アミノ基と アルデヒド基が非酵素的かつ非可逆的に結合し、アマド リ転移することにより生成される。アマドリ化合物の生 成速度は、反応性物質の濃度、接触時間、温度などの関 数で表される。従って、その生成量から、それら反応性 物質を含有する物質に関する様々な情報を得ることがで きると考えられている。アマドリ化合物を含有する物質 としては、醤油等の食品、および血液等の体液がある。 例えば、生体では、グルコースとアミノ酸が結合したア マドリ化合物であるフルクトシルアミン誘導体が生成し ている。例えば、血液中のヘモグロビンが糖化されたフ ルクトシルアミン誘導体はグリコヘモグロビン、アルブ 40 ミンが糖化された誘導体はグリコアルブミン、フルクト シルアミン誘導体のアルカリ溶液中における還元能はフ ルクトサミンと呼ばれる。これらの血中濃度は、過去の 一定期間の平均血糖値を反映しており、その測定値は、 糖尿病の病状の診断及び症状の管理の重要な指標となり 得るために、測定手段の確立は臨床上、極めて有用であ る。また、食品中のアマドリ化合物を定量することによ り、その食品の製造後の保存状況や期間を知ることがで き、品質管理に役立つと考えられる。このように、アマ ドリ化合物の定量分析は医学および食品を含む広範な分 野で有用である。

【0003】従来、アマドリ化合物の定量法としては、 高速液体クロマトグラフィーを利用する方法 [Chromato gr. Sci. 10:659(1979)]、ホウ酸を結合させた固体をつ めたカラムを用いる方法 [Clin. Chem. 28:2088-2094(198 2)]、電気泳動 [Clin. Chem. 26:1598-1602(1980)]、抗 原-抗体反応を利用する方法 [] J C L A 18: 620(199 3),機器・試薬 16: 33-37(1993)], フルクトサミンの測 定法 [Clin. Chim. Acta 127: 87-95 (1982)], チオバル ビツール酸を用いて酸化後比色定量する方法[Clin. Chi m. Acta 112: 197-204 (1981)]などが知られているが、 高価な機器が必要であったり、必ずしも正確で迅速な方 法ではなかった。

【0004】近年、酵素の有する特性(基質、反応、構 造、位置などの特異性) に起因して、選択的に目的物質 を迅速かつ正確に分析することができることから、酵素 反応を利用する方法が臨床分析や食品分析の分野で普及 してきた。既に、アマドリ化合物に酸化還元酵素を作用 させ、その反応における酸素の消費量又は過酸化水素の 発生量を測定することにより、アマドリ化合物を定量す る分析法が提案されている(例えば、特公平5-339 97号公報、特公平6-65300号公報、特開平2-195900号公報、特開平3-155780号公報、 特開平4-4874号公報、特開平5-192193号 公報、特開平6-46846号公報、特開平7-289 253号公報)。さらに、糖尿病の診断のための糖化タ ンパクの定量法も開示されている(特開平2-1958 99号公報、特開平2-195900号公報、特開平5 -192193号公報、特開平6-46846号公報、 特開平7-289253号公報)。

【0005】アマドリ化合物の酸化還元酵素による分解 反応は下記の一般式で表すことができる。

 $R^1 - CO - CH_2 - NH - R^2 + O_2 + H_2O \rightarrow$ $R^1-CO-CHO + R^2-NH_2 + H_2O_2$ (式中、R¹はアルドース残基、R²はアミノ酸、タンパ ク質またはペプチド残基を表す)

上記の反応を触媒する酵素として以下のものが知られて いる。

1. フルクトシルアミノ酸オキシダーゼ: コリネバクテ リウム (<u>Corynebacterium</u>) 属(特公平5-33997 号公報、特公平6-65300号公報)、アスペルギル ス属 (Aspergillus) (特開平3-155780号公報) 2. フルクトシルアミンデグリカーゼ:カンジダ属(Ca) ndida) (特開平6-46846号公報)

3. フルクトシルアミノ酸分解酵素:ペニシリウム属 (Penicillium) (特開平4-4874号公報)。

4. ケトアミンオキシダーゼ: コリネバクテリウム属、 フサリウム属、アクレモニウム属またはデブリオマイセ ス属(特開平5-192193号公報)

5. アルキルリジナーゼ: J. Biol. Chem. 239巻、第 379 0-3796頁(1964年)記載の方法で調製。

[0006]

【発明が解決すべき課題】しかしながら、これらの酵素 による方法には、下記の問題点があった。即ち、糖尿病 の診断における指標は、糖化アルブミン、糖化ヘモグロ ビンおよびフルクトサミンである。糖化アルブミンは、 タンパク分子中のリジン残基の ε 位にグルコースが結合 して生成される[J. Biol. Chem. 261:13542-13545(198 6)]。糖化ヘモグロビンは、ヘモグロビンβ鎖のN末端 バリンにもグルコースが結合している[J. Biol. Chem. 25 4:3892-3898(1979)]。従って、糖尿病の指標となる糖化 10 タンパクの測定には、フルクトシルリジンおよびフルク トシルバリンに対する特異性の高い酵素を用いる必要が あった。しかし、既存のコリネバクテリウム属由来の酵 素はフルクトシルリジンには作用せず、アスペルギルス 属由来の酵素は、糖化タンパク又はその加水分解物に対 する作用については明らかにされていない。他方、特開 平5-192193号公報記載のケトアミンオキシダー ゼはフルクトシルバリンを分解し得る酵素であり、リジ ン残基に糖が結合している糖化タンパクを正確に測定す ることができない。フルクトシルアミンデグリガーゼ は、ジフルクトシルリジンに高い活性があるので、リジ ン残基の ε 位の糖化物を特異的に測定することができ ず、また、バリン残基の糖化物を特異的に測定すること もできない。さらに、アルキルリジナーゼを用いる方法 は糖類以外がリジンに結合した物質に対しても作用し、 糖化物に対する特異性が低いという問題があり、正確な 測定が期待できなかった。特開平4-4874号記載の ペニシリウム属由来の酵素はフルクトシルリジンとフル クトシルアラニンに作用する酵素である。このように、 従来の酵素は糖化タンパクの正確な定量には適さず、フ ルクトシルリジン及びフルクトシルバリンに対する特異 性が高い酵素の開発が待たれていた。

【0007】一般的に、酵素を用いる分析法が正確かつ 有用となるためには、分析の目的に最適な酵素を選択す る必要がある。即ち、酵素の基質である被検物質の種 類、測定試料の状態、測定条件など、種々の条件を考慮 して適切な酵素を用いなければ、再現性のある正確な分 析を行う事ができない恐れがある。そのような酵素を選 択するためには、予め様々な酵素について、活性、基質 特異性、温度安定性、pH安定性などが特定されていな 40 ければならない。従って、より多くのフルクトシルアミ ノ酸オキシダーゼを製造し、それらの特性を明らかにし ておくことが望ましい。

[0008]

30

【課題を解決する手段】本発明者らは、アマドリ化合 物、特に糖化タンパクに特異的に作用する新規なフルク トシルアミノ酸オキシダーゼを提供することを目的とし て鋭意研究を重ねた結果、ペニシリウム属(Penicilliu m)の菌をフルクトシルリジン及び/又はフルクトシル 50 N°-Z-リジンの存在下で培養すると、目的の活性を

有する酵素が誘導されることを見いだし、本発明を完成 するに至った。即ち、本発明は、ペニシリウム属 (Peni cillium) の菌を、フルクトシルリジン及び/又はフル クトシル N°-Z-リジン含有培地で培養することに より産生されるフルクトシルアミノ酸オキシダーゼを提 供するものである。

【0009】本発明のフルクトシルアミノ酸オキシダー ゼ産生菌の培養に用いるフルクトシルリジン及び/又は フルクトシル N゚ーZーリジン含有培地は、グルコー スと、リジン及び/又はN゚ - 2 - リジンを温度100 ~150℃において3~60分間、オートクレーブ処理 することにより得られるフルクトシルリジン及び/又は フルクトシル N゜-Z-リジン(以下、FZLと略称 することもある)を含有する。後述するように、本発明 のフルクトシルアミノ酸オキシダーゼはフルクトシルバ リンおよびフルクトシルリジンの両者に活性があるが、 その活性は、前者に対する活性が後者に対するものより も高いという特徴を有する。本明細書中では、本発明の フルクトシルアミノ酸オキシダーゼをFAODと称する こともある。

【0010】本発明の酵素は、フルクトシルアミノ酸オ キシダーゼ産生能を有するペニシリウム属の菌をフルク トシルリジン及び/又はフルクトシルN゜-2-リジン 含有培地で培養することにより製造することができる。 そのような菌として、ペニシリウムヤンシネルムS-3413 (Penicillium janthinellum S-3413) (FERM BP-5475), ペニシリウム・ヤンシネルム(IFO NO. 4651, 6581, 7905) (Penicillium janthinellum)、ペニシリウム・オキサリ クム(IFO NO. 5748) (Penicillium oxalicum)、ペニシリ ウム・ヤバニクム(IFO NO. 7994)(Penicillium javanicu m)、ペニシリウム・クリソゲヌム(IFO NO.4897)(<u>Penici</u> llium chrysogenum)、ペニシリウム・シアネウム(IFO N 0,5337) (Penicillium cyaneum) などの種を挙げることが できる。

【0011】本発明のFAOD類は、一般に、下記の理 化学的特性を有する。

- 1) 酸素の存在下でアマドリ化合物を酸化し、 α ケト アルデヒド、アミン誘導体および過酸化水素を生成する 反応を触媒し;
- 2) 安定pHは4.0~11.0、至適pHは7.5であ **9**;
- 3) 安定温度は15~50℃、至適温度は25℃であ **り**;
- 4) スーパーデックス200pgを用いたゲルろ過法で 測定した場合、分子量は約38,700 (38.7kD) a) である。

【0012】本発明のFAODの製造に用いるフルクト シルリジン及び/又はFZLは、グルコース0.01~ 50重量%とリジン及び/又はN゚-2-リジン0.0 1~20重量%とを溶液中で、100~150℃におい 50 これらの条件はそれぞれの菌の状態に応じて適宜調整さ

て3~60分間オートクレーブ処理する方法で製造され る。具体的には、全量1000mlの溶液中にグルコー ス200g、N゜-2-リジン10gを溶解させ、通常 120℃、20分間オートクレーブ処理することによっ て製造することができる。また、本発明のFAODの製 造に用いるフルクトシルリジン及び/又はFZL含有培 地(以下、F2L培地と称する)は、上記の方法で得ら れたフルクトシルリジン及び/又はFZLを通常の培地 に添加するか、例えば、グルコース0.01~50重量 %、リジン及び/又はN°-Z-リジン0.01~20 重量%、K2HPO, O.1重量%、NaH2PO, O.1重 量%、MgSO4·7H2O 0.05重量%、CaCl2 ・2 H₂ O 0.01 重量%および酵母エキス0.2 重量% を含有する混合物(好ましくはpH5.6-6.0)を1 00~150℃において3~60分間オートクレーブ処 理することによって得ることができる。

【0013】本発明のFAODの製造に用いる培地は、 炭素源、窒素源、無機物、その他の栄養源を含有する通 常の合成あるいは天然の培地であってよく、炭素源とし ては、例えば、グルコース、キシロース、グリセリン 等、窒素源としては、ペプトン、カゼイン消化物、酵母 エキス、等を用いることができる。さらに無機物として はナトリウム、カリウム、カルシウム、マンガン、マグ ネシウム、コバルト等、通常の培地に含有されるものを 用いることができる。本発明のFAODは、フルクトシ ルリジン及び/又はFZLを含有する培地で培養したと き、最もよく誘導される。好ましい培地の例として、上 記の方法で得られるFZLを単一の窒素源とし、炭素源 としてグルコースを用いるFZL培地(1.0%グルコ ース、0.5%FZL、1.0%K2HPO4、0.1%N a H₂ PO₄ 、 0.05%Mg SO₄ · 7 H₂ O 、 0.01% CaClz・2H2Oおよび0.01%ビタミン混合物) を挙げることができる。特に好ましい培地は、全量1, 000ml中にグルコース20g (2%)、FZL 10 g (1%) , K₂ H P O₄ 1.0 g (0.1%) , N a H₂ $PO_41.0g(0.1\%)$, $MgSO_4 \cdot 7H_20 = 0.5$ g (0.05%) 、 CaCl2 · 2H2O 0.1 g (0.0 1%) および酵母エキス2.0g(0.2%) を含有する 培地 (p H 5.6 - 6.0) である。 F Z L 培地は、通常 40 の培地にF2Lを添加するか、グルコースとN°-Z-リジンとを含有する培地をオートクレーブ処理すること によって調製することができる。いずれの方法によって も得られる培地はフルクトシルリジン及び/又はFZL の存在によって褐色を呈しており、FZL褐変化培地又 はGL(グリケーテッドリジン及び/又はグリケーテッ ドN°-Z-リジン) 褐変化培地と呼称される。

【0014】培養は、通常、25~37℃、好ましくは 28℃で行われる。培地のpHは4.0~8.0の範囲で あり、好ましくは5.5~6.0である。しかしながら、

れるものであり、上記に限定されない。例えば、ペニシ リウム・ヤンシネルムS-3413株をこの条件下、2 0~48時間、好ましくは36時間培養すると、FAO Dが培養培地に蓄積される(図1)。このようにして得 られた培養物は、常法に従い、核酸、細胞壁断片等を除 去し、酵素標品を得ることができる。本発明のFAOD の酵素活性は菌体中に蓄積されるので、培養物中の菌を 破砕し、酵素を抽出する。細胞の破砕は、機械的手段ま たは溶媒を利用した自己消化、凍結、超音波処理、加圧 などのいずれでもよい。酵素の分離精製方法も既知であ り、硫安などを用いる塩析、エタノール等の有機溶媒に よる沈殿、イオン交換クロマトグラフィーや疎水クロマ トグラフィー、ゲルろ過、アフィニティークロマトグラ フィーなどを組み合わせて精製する。例えば、培養物 を、遠心または吸引ろ過して菌糸体を集め、洗浄後、5 0 mMリン酸カリウム緩衝液 (pH7.5) に懸濁し、 ダイノミルによって菌糸体を破砕する。次いで、遠心分 離した上清を無細胞抽出液として、硫安分画、DEAE - セファセルイオン交換クロマトグラフィーで処理する ことにより精製する。

【0015】しかしながら、本発明の目的から、FAO Dは、その精製度にかかわらず、アマドリ化合物の酸化 反応を触媒することができる限り、培養液をはじめとす る、あらゆる精製段階の酵素含有物及び溶液を包含す る。また、酵素分子の内、触媒活性に関与する部位のみ でも、本発明目的を達成することができることから、任 意の、アマドリ化合物酸化活性を有するフラグメントを も包含するものとする。このようにして得られたFAO Dは、アマドリ化合物の定量、特に糖尿病の診断のため の糖化タンパクの定量に有用である。従って、本発明 は、ペニシリウム属に属し、フルクトシルアミノ酸オキ シダーゼを産生することができる菌株をフルクトシルリ ジン及び/又はフルクトシルN°-2-リジン含有培地 に培養し、培養物からフルクトシルアミノ酸オキシダー ぜを回収することを特徴とする、フルクトシルアミノ酸 オキシダーゼの製造方法を提供するものである。

【0016】本発明のFAODを産生する菌の内、ペニシリウム・ヤンシネルムS-3413(Penicillium janthinellum S-3413)(以下、S-3413(Penicillium janthinellum S-3413)(以下、S-3413株と称する)は本発明者らが土壌中より新規に単離した菌株である。本菌株 40について、宇田川俊一ら著の「菌類図鑑」(講談社サイエンティフィク 1993)を参考とし、その菌学的特性を検討した結果、以下の根拠よりペニシリウム・ヤンシネルム(Penicillium janthinellum)と同定した。なお、本菌株は、工業技術院生命工学工業技術研究所に、受託番号FERM BP-5475の下で寄託されている。

- (1) 子のう世代を形成しない。
- (2) ペニシリ (penicillus) 形成が認められた。
- (3) フィアライド(phialide)はとっくり型で、急に細まり長い先端となる。

- (4) ペニシリは不規則に分枝し、散開型である。
- (5) 菌核を形成しない。
- (6)分生子連鎖が著しく散開である。 さらに、
- (7) 培地における生育状況

Czapek寒天培地上で速やかに生育する。25℃の恒温器で10日間培養すると、羊毛状に広がり、淡黄色または灰緑色を呈する。また、放射状に深いしわを形成する。 【0017】以下に本発明のFAODの特性を詳細に説

明する。

1. 一般的な誘導特性

本発明のFAODは、式:

本発明のFAODはフルクトシルリジン及び/又はフルクトシルN°-Zーリジン(FZL)によって誘導される誘導酵素であり、フルクトシルリジン及び/又はFZLを窒素源とし、グルコースを炭素源とするフルクトシルリジン及び/又はFZL培地で、ペニシリウム属のフルクトシルアミノ酸オキシダーゼ産生菌株を培養することにより産生される。FAODは、グルコースとリジン及び/又はN°-Zーリジンを共にオートクレーブして得られるGL褐変化培地で誘導されるが、グルコースとリジン及び/又はN°-Zーリジンを別々にオートクレーブ処理して調製した培地では誘導されないことから、該酵素はアマドリ化合物に特異的に作用するものである。【0018】2.反応特異性および基質特異性

【0019】本発明のFAODの各基質に対する活性を、以下の表1に示す。

<u>表 1</u> 精製されたペニシリウム・ヤンシネルム S - 3 4 1 3 由来の F A O D の基質特異性

【表1】

基質	濃度	比活性
		(%)
N*-フルクトシルN*-Z-リジン	1. 67mM	22. 4
フルクトシルバリン	1. 67mM	100
N*-メチル-レ-リジン・	1. 67mM	N, D, *
グリコヘモグロビン	0. 17%	N. D.
トリプチックグリコヘモグロビン	0. 17%	0. 2
F H S Λ* ²	0. 17%	N. D.
トリプチックFHSA	0. 17%	0. 5

**1:検出されず

*2:フルクトシルヒト血清アルブミン

表1から、本発明のFAODはフルクトシルN°ーZーリジン及びフルクトシルバリンに対して高い特異性を有する。ペニシリウム属のFAOD産生能力を有する菌株を下記表2に例示する。

10

表2 FZL褐変化培地で培養したペニシリウム属の菌から抽出したFAODの基質特異性

【表2】

菌株No.	菌株名	比活性(10 ⁻² U/mg·protein)	
		フルクトシルN°-2-リジン	フルクトシルバリン
FERM BP-5475	ペニシリウム・ヤンシネルムS-341	3 3.0	17.3
IFO 4651	ヤンシネルム	0.3	0.5
IFO 6581	ヤンシネルム	N. D. 13	0.2
IFO 7905	ヤンシネルム	0.3	0.5
IFO 5748	オキサリクム	3.0	16.2
IFO 7994	ヤバニクム	2.8	12.0
IFO 4897	クリンゲヌム	1.8	11.3

シアネウム

10

1):検出されず

【0020】表2に示されているように、本発明のFAODは、フルクトシルリジンと比較してフルクトシルバリンに対して高い活性を有しており、このことは該FAODが糖化へモグロビンの測定に有用であることを示唆 30するものである。

IFO 5337

【0021】3. pHおよび温度の条件 pH条件の測定

0.1 M酢酸 (Ac)、リン酸カリウム (K-P) 緩衝液、トリス-塩酸緩衝液およびグリシン (Gly)ーN a OH緩衝液 (pH4.0~11.0) にFAODを加え、25℃、10分間インキュベートした後、 通常の条件 (25℃、pH8.0) で活性を測定した。上記方法で測定したとき、本発明のFAODの安定なpH域は、約pH4.0~11.0、好ましくはpH6.0~9.0であり、至適pHは約7.5であった(図2参照)。温度条件の測定

 $50 \,\mathrm{mM}$ リン酸カリウム緩衝液(pH7.5)中で15~ $60\,\mathrm{C}$ の温度条件にFAODを加え、 $10\,\mathrm{G}$ インキュベートした後、通常の条件で活性を測定した。安定な温度領域は $15\,\mathrm{C}$ 00、好ましくは $15\,\mathrm{C}$ 0、より好ましくは $15\,\mathrm{C}$ 0の、酵素反応は、 $15\,\mathrm{C}$ 0の、好ましくは $15\,\mathrm{C}$ 0の、より好ましくは $25\,\mathrm{C}$ 0の率良く進行する。(図 $3\,\mathrm{E}$ 3の)

【0022】4. 力価の測定

酵素の力価測定は下記の方法で行った。

6.1

(1) 生成する過酸化水素を比色法により測定する方法。

21.9

A. 速度法

30 100mM フルクトシルバリン (FV) 溶液はあらかじめ得られたFVを蒸留水で溶解することによって調製した。45mM 4-アミノアンチピリン、60コニット/mlパーオキシダーゼ溶液、及び60mM フェノール溶液それぞれ100μlと、0.1Mトリス-塩酸緩衝液 (pH8.0)1ml、および酵素溶液50μlを混合し、全量を蒸留水で2.95mlとする。25℃で平衡化した後、100mM FV溶液50μlを添加し、505nmにおける吸光度を経時的に測定した。生成するキノン色素の分子吸光係数 (5.16×10³M¹ cm⁻)から、1分間に生成する過酸化水素のマイクロモルを算出し、この数字を酵素活性単位 (ユニット:U)とする。

【0023】B.終末法

上記A法と同様に処理し、基質添加後、30分間25℃でインキュベートした後の505nmにおける吸光度を 測定し、別にあらかじめ標準過酸化水素溶液を用いて作成した検量線から生成した過酸化水素量を算出すること により、酵素活性を測定する。

(2) 酵素反応による酸素吸収を測定する方法

50 0.1M トリス-塩酸緩衝液 (pH8.0) 1mlと酵素

溶液50μ1を混合し、蒸留水で全量を3.0m1とし、ランク ブラザーズ社の酸素電極のセルに入れる。25℃で攪拌し、溶存酸素と温度を平衡化した後、50mM FV 100μ1を添加し、酸素吸収を記録計で連続的に計測し、初速度を得る。標準曲線から1分間に吸収された酸素量を求め、これを酵素単位とする。

【0024】5. 酵素の阻害、活性化および安定化

(1) 金属の影響

0.1M トリス-塩酸緩衝液(pH8.0)の条件で、終 濃度1mMの各種金属イオンを添加し、5分間30℃で 10 インキュベートした後、活性を測定した。結果を下記の 表3に示す。

表3 金属イオンのペニシリウム・ヤンシネルムS-3 413由来FAOD活性への影響

【表3】

原料	比活性
(1 mH)	(%)
なし	100
LiC1	88
KC1	103
NaC1	100
RbC1	105
CsC1	103
NgCl ₂	103
CaCl ₂	74
MnCl ₂	144
FeSO ₄	114
CoSO ₄	13
CuC1 ₂	51
ZnSO₄	5. 8
AgNO ₃	5. 7
BaCl ₂	66
HgCl ₂	2. 1
FeCl ₃	100

表3から明らかに、本発明のFAODの活性に対し、銅イオン、バリウムイオンが阻害的であり、コバルトイオン、亜鉛イオン、銀イオンおよび水銀イオンは強く阻害する。

【0025】(2)各種阻害物質の影響

上記(1)の金属イオンの影響に関する試験と同様の方法で試験した。ただし、パラクロロ安息香酸第二水銀(PCMB)は終濃度0.1mM、それ以外は1mMとした。結果を表4に示す。安定化の検討は、50mMリ

ン酸カリウム緩衝液(p H 7.5)に 0.1 mMのジチオス イトール (D T T) を添加したものに対して一晩透析を 行った後、活性を測定することにより行った。

12

表4 各種物質のFAOD活性への影響

【表4】

7]	
試薬	比活性
(1 mW)	(%)
なし	100
PCMB*1	0. 69
DTNB*2	13
ョード酢酸	102
アジ化ナトリウム	118
α, α' ージピリジル	105
〇-フェナンスロリン	111
セミカルバジド	103
フェニルヒドラジン	0. 17
ヒドラジン	12
ヒドロキシルアミン	18
デプレニル	107
アミノグアニジン	63
EDTA*3	109

*1:PCMB, パラクロロ安息香酸第二水銀

*2:DNTB, 5, 5'ージチオビス (2-ニトロ安 息香酸)

30 *3:EDTA, エチレンジアミン四酢酸表4から明らかに、FAOD活性はPCMB、DNTB、ヒドラジン、フェニルヒドラジン、ヒドロキシルアミンにより、強く阻害され、酵素反応にはSH基およびカルボニル基が重要な働きをしていることが予想される。他方、ジチオスレイトールによって安定化され、保存に適した溶媒はジチオスレイトール0.1 mMを添加した50mM リン酸カリウム緩衝液(pH7.5)である。

【0026】6. 分子量

40 スーパーデックス 2 0 0 p g によるゲルろ過法で求めた 結果、分子量は約 3 8,7 0 0 (3 8.7 k D a) であった (図 4)。S D S - P A G E (ドデシル硫酸ナトリウム・ポリアクリルアミドゲル電気泳動) はデービスの方法に従い、1 0 % ゲルを用いて、4 0 m A で、3 時間泳動し、タンパク染色は、クマシーブリリアントブルーG-2 5 0 で行った。また、S D S - P A G E において、標準タンパクとしてホスホリラーゼB、牛血清アルブミン、オボアルブミン、カルボニックアンヒドラーゼ、大豆トリプシンインヒビターを同様に泳動し、検量線を用50 いて分子量測定を行った結果、サブユニットの分子量は

約48,700 (48.7kDa) であることが示された (図5)。従って、本発明のFAODは単量体であるこ とが明らかである。

【0027】7.既知の酵素との比較

* 発明のFAODとを比較した。

表 5 種々の微生物由来のフルクトシルアミノ酸オキシ ダーゼの比較

【表 5】

既存の菌由来フルクトシルアミノ酸オキシダーゼと、本*

産生菌	ベニシリウム・ヤンシネルム	コリネバクテリウム sp. 13	7248fb2 s.p. ²⁾	
	$S - 3 \ 4 \ 1 \ 3$			
分子量				
(ゲルろ過)	38.700	88. 000	83.000	
(SDS-PAGE)	48.700	44.000	43.000	
補酵素	FADと共有結合	FADと非共有結合	FADと非共有結合	
基質特異性(U/mg・タンハク)				
(フルクトシルリジン)	3. 0 ^a	N. D. **	11. 284)	
(フルクトシルバリン)	17. 3	7.09	59. 8	
至適pH	7. 5	8. 3	7. 7	
至適温度(℃)	25	40	40	
SH試薬による影響	あり	なし	あり	

'em., 53(1), 103-110(1989)

2) : ホリウチら (T. Horiuchi et al.) Agric. Biol. Ch em., 55(2), 333-338(1991)

3) : フルクトシルN°-Z-リジンに対する比活性

4): N'-D-フルクトシルN°-ホルミルリジンに 対する比活性

表 5 から、本発明のFAODと他の 2 種の菌株由来のフ ルクトシルアミノ酸オキシダーゼとの間に、下記の相違 点が認められる。

- (1) 分子量の相違:本発明のFAODは単量体である のに対し、他の2種の酵素は2量体であり、明らかに異 なる。
- (2) 補酵素: FAODは補酵素として共有結合的に結 合したFADを有するのに対し、他の酵素はいずれも非 共有結合的に結合したFADを有する。.
- (3) 至適 p H、至適温度、および S H 試薬による阻害 等の差異はFAODと他の2酵素との相違を示してい る。

【0028】さらに、特開平4-4874号公報記載の ペニシリウム属由来フルクトシルアミノ酸分解酵素と、 本発明のFAODとを比較すると、下記の相違点が認め られる。

- (1) 基質特異性:特開平4-4874号公報記載のフ ルクトシルアミノ酸分解酵素はフルクトシルリジンとフ ルクトシルアラニンに活性を有するのに対し、本発明の FAODはフルクトシルリジンとフルクトシルバリンに - 活性を有し、活性はフルクトシルバリンに対する方が強 い。
- (2)誘導条件:特開平4-4874号公報記載のフル クトシルアミノ酸分解酵素はフルクトシルアミノ酸を含 50 00ユニット/mlである。

1) : ホリウチら (T. Horiuchi et al.) Agric. Biol. Ch 20 まない培地でも産生されるが、本発明のFAODはフル クトシルリジンを含有する培地で培養することによって 誘導される。

> (3) 製造方法: 本発明のFAODは褐変化培地を用い て培養し、製造する。

【0029】既述のごとく、本発明の酵素FAODは、 アマドリ化合物の定量に有用である。従って、本発明は また、アマドリ化合物を含有する試料と、本発明のFA ODとを接触させ、酸素の消費量または過酸化水素の発 生量を測定することを特徴とする、試料中のアマドリ化 合物の分析法を提供するものである。本発明の分析法 は、生体成分中の糖化タンパクの量及び/又は糖化率の 測定、あるいはフルクトシルアミンの定量に基づいて行 われる。FAODの酵素活性は下記の反応に基づいて測 定される。

 $R^{1} - CO - CH_{2} - NH - R^{2} + O_{2} + H_{2}O$ $\rightarrow R^1 - CO - CHO + R^2 - NH_2 + H_2O_2$ (式中、R¹ はアルドース残基、R² はアミノ酸、タン パク質またはペプチド残基を表す)

被検液としては、アマドリ化合物を含有する任意の試料 溶液を用いることができ、例えば、血液(全血、血漿ま たは血清)、尿等の生体由来の試料の外、醤油等の食品 が挙げられる。

【0030】本発明のFAODをアマドリ化合物含有溶 液に、適当な緩衝液中で作用させる。反応溶液のpH、 温度は、上記の条件を満たす範囲、即ち、pH6.0~ 9.0、好ましくは7.5、温度は15~45℃、好まし くは15~40℃である。緩衝液としてはリン酸カリウ ム等を用いる。FAODの使用量は、終点分析法におい ては通常、0.1ユニット/ml以上、好ましくは1~1

【0031】本発明の分析法では、下記のいずれかのア マドリ化合物の定量法を用いる。

15

(1) 過酸化水素発生量に基づく方法

当該技術分野で既知の過酸化水素の定量法、例えば、発 色法、過酸化水素電極を用いる方法等で測定し、過酸化 水素およびアマドリ化合物の量に関して作成した標準曲 線と比較することにより、試料中のアマドリ化合物を定 量する。具体的には、上記4の力価の測定に準じる。た だし、FAOD量は1ユニット/mlをし適当に希釈し た試料を添加し、生成する過酸化水素量を測定する。過 酸化水素発色系としては、パーオキシダーゼの存在下で 4-アミノアンチピリン、3-メチル-2-ベンゾチア ゾリノンヒドラゾン等のカップラーとフェノール等の色 原体との酸化縮合により発色する系を用いることができ る。色原体として、フェノール誘導体、アニリン誘導 体、トルイジン誘導体等があり、例えば、N-エチルー N-(2-ヒドロキシ-3-スルホプロピル)-m-ト ルイジン、N, N - ジメチルアニリン、N, N - ジエチル アニリン、2,4-ジクロロフェノール、N-エチルー -ジメトキシアニリン、N-エチル-N-(3-スルホ プロピル) - 3, 5 - ジメチルアニリン、N - エチルー - ジメチルアニリン等が挙げられる。 又パーオキシダー ゼの存在下で酸化発色を示すロイコ型発色試薬も用いる ことができ、そのようなロイコ型発色試薬は、当業者に 既知であり、o-ジアニシジン、o-トリジン、3,3 ージアミノベンジジン、3,3,5,5ーテトラメチルベ ンジジン、N- (カルボキシメチルアミノカルボニル) -4,4-ビス(ジメチルアミノ)ビフェニルアミン、 10- (カルボキシメチルアミノカルボニル) -3,7 ビス(ジメチルアミノ)フェノチアジン等が挙げられ る。

(2)酸素の消費量に基づく方法

反応開始時の酸素量から反応終了時の酸素量を差し引い た値(酸素消費量)を測定し、酸素消費量とアマドリ化 合物の量に関して作成した標準曲線と比較することによ り、試料中のアマドリ化合物を定量する。具体的には、 上記4の力価の測定に準じて行う。但し用いるFAOD 量は1ユニット/mlとし、適当に希釈した試料を添加し 40 吸収される酸素量を求める。

【0032】本発明方法は試料溶液をそのまま用いて行 うこともできるが、対象となる糖化タンパクによって は、あらかじめ糖が結合したバリン及び/又はリジン残 基を遊離させてから行うことが好ましい。そのような目 的には、タンパク質分解酵素を用いる場合(酵素法) と、塩酸等の化学物質を用いる場合(化学法)がある が、前者が好ましい。その場合、本発明方法には当業者 に既知である、エンド型及びエキソ型のタンパク質分解 酵素 (プロテアーゼ) を用いることができる。エンド型 50

のプロテアーゼには、例えばトリプシン、αーキモトリ プシン、スブチリシン、プロティナーゼK、パパイン、 カテプシンB、ペプシン、サーモリシン、プロテアーゼ X J V、リジルエンドペプチダーゼ、プロレザー、ブロ メラインF等がある。一方、エキソ型のプロテアーゼに はアミノペプチダーゼ、カルボキシペプチダーゼ等が挙 げられる。酵素処理の方法も既知であり、例えば下記実 施例に記載の方法で行うことができる。

16

【0033】上記のごとく、本発明のFAODは、フル クトシルバリンに高い特異性を有することから、糖化へ モグロビンの測定に有用である。また、糖化タンパクに 含まれるフルクトシルリジンにも高い基質特異性を有す るものであることから、血液試料中の糖化タンパクを測 定することを含む、糖尿病の診断などに有用である。な お、検体として血液試料(全血、血漿または血清)を用 いる場合、採血した試料をそのまま、あるいは透折等の 処理をした後用いる。さらに、本発明方法に用いるFA OD、パーオキシダーゼ等の酵素は、溶液状態で用いて もよいが、適当な固体支持体に固定化してもよい。例え ば、ビーズに固定化した酵素をカラムに充填し、自動化 装置に組み込むことにより、臨床検査など、多数の検体 の日常的な分析を効率的に行うことができる。しかも、 固定化酵素は再使用が可能であることから、経済効率の 点でも好ましい。さらには、酵素と発色色素とを適宜組 み合わせ、臨床分析のみならず、食品分析にも有用なア マドリ化合物の分析のためのキットを得ることができ る。

【0034】酵素の固定化は当該技術分野で既知の方法 により行うことができる。例えば、担体結合法、架橋化 30 法、包括法、複合法等によって行う。担体としては、高 分子ゲル、マイクロカプセル、アガロース、アルギン 酸、カラギーナン、などがある。結合は共有結合、イオ ン結合、物理吸着法、生化学的親和力を利用し、当業者 既知の方法で行う。固定化酵素を用いる場合、分析はフ ロー又はバッチ方式のいずれでもよい。上記のごとく、 固定化酵素は、血液試料中の糖化タンパクの日常的な分 析(臨床検査)に特に有用である。臨床検査が糖尿病診 断を目的とする場合、診断の基準としては、結果を糖化 タンパク濃度として表すか、試料中の全タンパク質濃度 に対する糖化タンパク質の濃度の比率(糖化率)又はフ ルクトシルアミン量で表される。全タンパク質濃度は、 通常の方法 (280 n m の吸光度、ブラッドフォード 法、ビュレット法、Lowry法あるいは、アルプミンの自 然蛍光、ヘモグロビンの吸光度など)で測定することが できる。

【0035】本発明はまた、本発明のFAODを含有す るアマドリ化合物の分析試薬又はキットを提供するもの である。本発明のアマドリ化合物の定量のための試薬 は、本発明のFAOD、好ましくはpH6.0~9.0、 より好ましくはpH7.5の緩衝液からなる。該FAO

Dが固定化されている場合、固体支持体は高分子ゲルな どから選択され、好ましくはアルギン酸である。試薬中 のFAODの量は、終点分析を行う場合、試料あたり、 通常1~100ユニット/ml、緩衝液はリン酸カリウム (pH7.5) が好ましい。過酸化水素の生成量に基づ いてアマドリ化合物を定量する場合、発色系としては、 先述の「(1)過酸化水素発生量に基づく方法」に記載 の酸化縮合により発色する系、並びにロイコ型発色試薬 等を用いることができる。本発明のアマドリ化合物の分 析試薬と、適当な発色剤ならびに比較のための色基準あ るいは標準物質を組み合わせてキットとすることもでき る。そのようなキットは、予備的な診断、検査に有用で あると考えられる。上記の分析試薬及びキットは、生体 成分中の糖化タンパクの量及び/又は糖化率の測定、あ るいはフルクトシルアミンを定量するために用いられる ものである。以下に実施例を挙げて本発明をさらに詳し く説明する。

[0036]

【実施例】

<u>実施例1</u> ペニシリウム・ヤンシネルムS-3413由 来のFAODの製造および精製

ペニシリウム・ヤンシネルムS-3413 (FERM BP-54 75; Penicillium janthinellum S-3413) をFZL 0. 5%、グルコース 1.0%、リン酸二カリウム0.1 %、リン酸ーナトリウム 0.1%、硫酸マグネシウム 0.05%、塩化カルシウム 0.01%, イーストエキ ス 0.2%を含有した培地 (pH6.0)10Lに植菌 し、ジャーファーメンターを用いて通気量2 L/分、攪 拌速度500rpmの条件で28℃、36時間攪拌培養 した。培養物は瀘過して集めた。菌糸体410g(湿重 量) を、0.1 mMのDTTを含む、0.1 Mリン酸カリ ウム緩衝液 (pH7.5)800mlに懸濁し、ダイノ・ミ ルにより菌糸体を破砕した。破砕液を9,500 r p m で20分間遠心分離し、得られた液を粗酵素液(無細胞 抽出液)とし、以下の方法で精製した。粗酵素液に40 %飽和になるように硫酸アンモニウム(以下、硫安と略 す) を加え、攪拌し、12,000rpmで10分間遠 心分離した。得られた上清に75%飽和になるように硫 安を加え、撹拌し、12,000 r p mで10分間遠心 分離した。沈殿を0.1mMのDTTを含有する50m M リン酸カリウム緩衝液 (pH7.5)(以下、緩衝液A と略す)に溶解した。得られた酵素溶液を緩衝液Aに対 し一晩透析した。外液の交換は2回行った。透析後の酵* *素溶液は緩衝液Aで平衡化したDEAEーセファセルカラム (4.2×26cm) にアプライした。活性画分は 同緩衝液による洗浄画分に認められたので、これを集め、0-55%飽和の硫安分画に供した。次に25%飽和硫安を含む緩衝液Aで平衡化したフェニルーセファロース6FF (Low Substitute) カラム (HR10/10) に吸着した。同緩衝液にて洗浄した後、硫安濃度25-0%飽和の直線勾配で溶出した。活性画分を集め、硫安濃縮後、得られた酵素溶液を0.1mM DTTを含む0.2Mリン酸カリウム緩衝液 (pH7.5) にて平衡化したスーパーデックス200pgカラムによりゲル濾過を行い、70~100ユニットの精製酵素を得た。【0037】精製酵素のUV吸収スペクトルを図6に示した。

18

す。図6は、本酵素がフラビン酵素であることを示して いる。得られた精製酵素標品はSDS-PAGE(ドデ シル硫酸ナトリウム・ポリアクリルアミドゲル電気泳 動)により分子量を決定した。SDS-PAGEは、デ ービスの方法に従い、10%ゲルを用いて、40mAで 3時間泳動し、クマシーブリリアントブルーG-250 でタンパク染色を行った。標準タンパクとしてホスホリ ラーゼB、牛血清アルブミン、オボアルブミン、カルボ ニックアンヒドラーゼ、大豆トリプシンインヒビターを 同様に泳動し、検量線から分子量を求めた結果、サブユ ニットの分子量は約48,700(48.7kDa)であ ることが示された(図5)。また、スーパーデックス2 00pgによるゲルろ過による分子量測定では、図4の 検量線図から明らかなように、約38,700 (38.7 kDa) であった、本実施例で調製したFAODの酵素 活性、pHおよび温度安定性、金属および阻害物質によ る影響などに関しては、前記の値または性質を示した。 【0038】実施例2 糖化ヘモグロビン量の測定 1) 試料の処理

 $0\sim15$ mgのグリコへモグロビンコントロールE(シグマ社)を 100μ lの蒸留水で溶解した。これらの試料に塩酸アセトン(1 N塩酸/ アセトン: 1/100) 1 mlを加え、12000回転で10 分間遠心分離した。沈澱物をジエチルエーテル 500μ lで洗浄し、減圧乾固した。さらに8 M尿素 100μ lを加え、20 分間沸騰水中で加熱後冷却し、5.4 ユニット/ml トリプシン3 00μ lと混合、37 で 3 時間インキュベートした。その後、沸騰水中で5 分間加熱し、試料を調製した。2) 活性測定

FAOD反応液は以下のようして調製した。

3mM N-(カルボキシメチルアミノカルボニル)-4,4

ービス(ジメチルアミノ)ビフェニルアミン溶液30μ160ユニット/ml パーオキシダーゼ溶液30μ10. 1M トリスー塩酸緩衝液(pH8.0)300μ125ユニット/ml FAOD溶液5μ1

蒸留水で全量を 1 ml とした。 2 5 ユニット/ml FAO ト/mlになるよう、 0. 1 M リン酸カリウム緩衝液(p D溶液は、実施例 1 の方法で得た FAODを 2 5 ユニッ 50 H 7. 5)で希釈して調製した。この FAOD 反応液に

上記の各処理基質を150μl加え、30℃でインキュ ベートし、30分後の727nmにおける吸光度を測定し た。この方法で得られる糖化ヘモグロビンの量と吸光度 との関係を図7に示す。図中の縦軸は727mmの吸光度 (過酸化水素の量に対応)、横軸は糖化へモグロビンの量 を表す。図は、糖化ヘモグロビンの量と過酸化水素発生 量が相関関係にあることを示している。

19

【0039】実施例3 糖化ヘモグロビン量の測定

1) 試料の処理

3 OmgのグリコヘモグロビンコントロールE(シグマ社) 10 を蒸留水 2 0 0 μ lで溶解し、 8 M 尿素、 0. 2 % E D *

*TA・2ナトリウムを含む570mMトリスー塩酸緩衝 液(pH8.8)1mlと、2-メルカプトエタノール40 ulを添加し、窒素封入下で2時間静置した。その後、 1 Mのヨード酢酸ナトリウム400 µ lを添加し、30 分間静置後、2ーメルカプトエタノール40μ1を添加 した。O. 1M重炭酸アンモニウムに対して透析した 後、10mg/ml TPCK-トリプシン10μlと混合 し、37℃で3時間インキュベートした。その後、沸騰 水中で5分間加熱し試料を調製した。

2) 活性測定

FAOD反応液は以下のようにして調製した。

3 mM N-(カルボキシメチルアミノカルボニル)-4,4-	
ビス(ジメチルアミノ)ビフェニルアミン溶液	30μ
6 0 ユニット/ml パーオキシダーゼ溶液	3 0 μ
0.1M トリスー塩酸緩衝液(pH8.0)	3 0 0 μ
25ユニット/ml FAOD溶液	10μ

処理試料

 $0 \sim 13.2 \text{ mg}$

1

蒸留水で全量を900μlとした。25ユニット/ml FAOD溶液は、実施例1の方法で得たFAODを25 ユニット/mlになるよう、O. 1 M リン酸カリウム緩 20 衝液(pH7.5)で希釈して調製した。このFAOD反 応液を30℃でインキュベートし、30分後の727nm における吸光度を測定した。この方法で得られる糖化へ モグロビンの量と吸光度との関係を図8に示す。図中の 縦軸は727mの吸光度(過酸化水素の量に対応)、横軸 は糖化ヘモグロビンの量を表す。図は、糖化ヘモグロビ ンの量と過酸化水素発生量が相関関係にあることを示し※

※ている。

【0040】<u>実施例4</u> ヘモグロビンA1c値の測定 ヘモグロビンA 0 試薬(シグマ社)を蒸留水で2.3 mM になるように溶解した。この溶液を自動グリコヘモグロ ビン測定装置(京都第一科学)を用いて分画し、ヘモグロ ビンA1c画分とヘモグロビンA0画分を分取、精製し た。両画分を比率混合することにより、ヘモグロビンA 1c値0%~52.0%の基質試料を得た。1) 試料の 処理

$250 \mu g$ 基質試料 500ユニット/ml アミノペプチダーゼ溶液 $5 \mu 1$ 1. 0M トリスー塩酸緩衝液(pH8.0) $15\mu l$

これらを混合し、蒸留水で全量を200μ1とした。こ の混合液を30℃で30分間インキュベートした。その 後、10%トリクロロ酢酸を200μl加えて撹拌し、 0℃で20分間静置した後12000回転で10分間遠★ ★心分離を行った。得られた上清に5N NaOHを約4 0 μ1加え、中性溶液にした。 2) 活性測定 FAOD 反 応液は以下のようして調製した。

3 mM N-(カルボキシメチルアミノカルボニル)-4,4-ビス(ジメチルアミノ)ビフェニルアミン溶液 $100 \mu 1$ 100μ1 6 0 ユニット/ml パーオキシダーゼ溶液 0. 1M トリスー塩酸緩衝液(pH8. 0) 1000μ1 15μ l

50

16ユニット/ml FAOD溶液

蒸留水で全量を2. 6mlとした。16ユニット/ml F 40 係にあることを示している。

AOD溶液は、実施例1の方法で得たFAODを16ユ ニット/mlになるよう、O. 1M リン酸カリウム緩衝 液(pH7.5)で希釈して調製した。FAOD反応液を 30℃で2分間インキュベートした後、上記の各処理基 質を400μ1加え、さらに30分インキュベートした 後の727mmにおける吸光度を測定した。この方法で得 られる基質のヘモグロビンAlc値と吸光度との関係を 図9に示す。図中の縦軸は727mmの吸光度(過酸化水 素の量に対応)、横軸はヘモグロビンA1c値を表す。図 は、ヘモグロビンA1c値と過酸化水素発生量が相関関

[0041]

【発明の効果】本発明のFAODは、フルクトシルバリ ンおよびフルクトシルリジンのいずれにも特異的に作用 する。従って、新たな臨床分析および食品分析法の開発 に有用であり、糖尿病の診断や食品の品質管理の面で寄 与するところが大きい。特に、血中の糖化タンパク量及 び/又は糖化率又はフルクトシルアミン量を指標とし て、糖尿病の病状の診断に役立つと考えられる。また、 本発明のFAODを用いるアマドリ化合物の分析試薬お よび分析方法によって、正確に糖化タンパクを定量する ことができ、糖尿病の診断、症状管理に貢献することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 FAODの培養培地での産生量と培養時間の 関係を示すグラフ。

【図2】 FAODの溶媒中での活性と至適pHの関係を示すグラフ。

【図3】 FAODの溶媒中での活性と至適温度の関係を示すグラフ。

【図4】 スーパーデックス200pgを用いたゲルろ過 10 による分子量測定の結果を示すグラフ。

【図5】 ペニシリウム・ヤンシネルムS-3413由*

* 来の精製FAODをSDS-PAGE (ドデシル硫酸ナトリウム・ポリアクリルアミドゲル電気泳動) にかけて 得た移動パターンを示す写真。

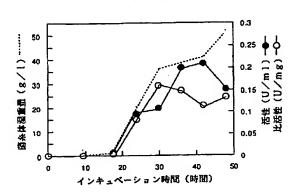
【図6】 精製S-3413由来FAODの吸収スペクトル。

【図7】 糖化ヘモグロビン量とFAOD作用により生成された過酸化水素量との関係を示すグラフ。

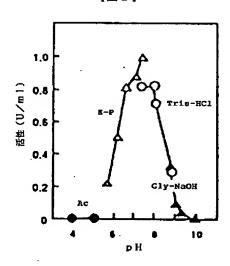
【図8】 糖化ヘモグロビン量とFAOD作用により生成された過酸化水素量との関係を示すグラフ。

【図9】 ヘモグロビンA1c値とFAOD作用により 生成された過酸化水素量との関係を示すグラフ。

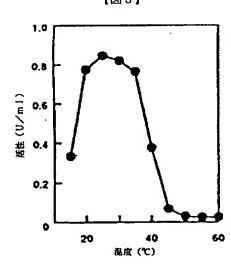




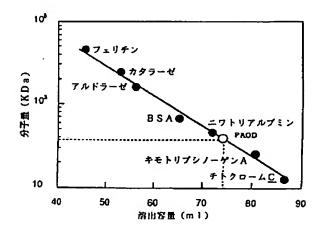
【図2】

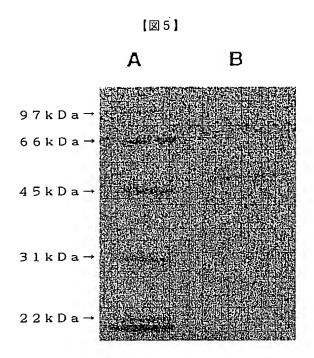


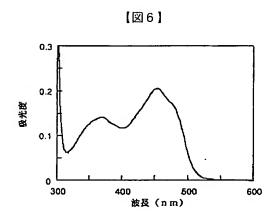
【図3】



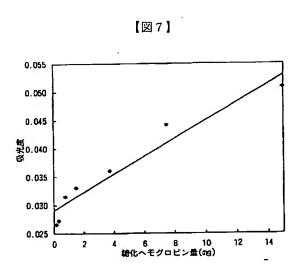
【図4】

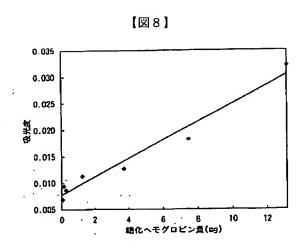




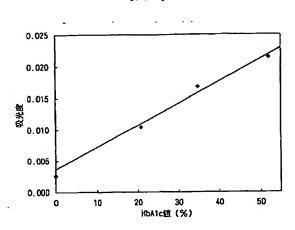


A:分子量マーカー B:精製FAOD









フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

(C 1 2 N 9/06 C 1 2 R 1:82)

(72)発明者 八木 雅之

京都府京都市右京区西京極三反田町1 西京極団地4棟302号室

(72)発明者 船津 文代

大阪府枚方市茄子作4丁目40番地の2

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record.

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

RÉFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.